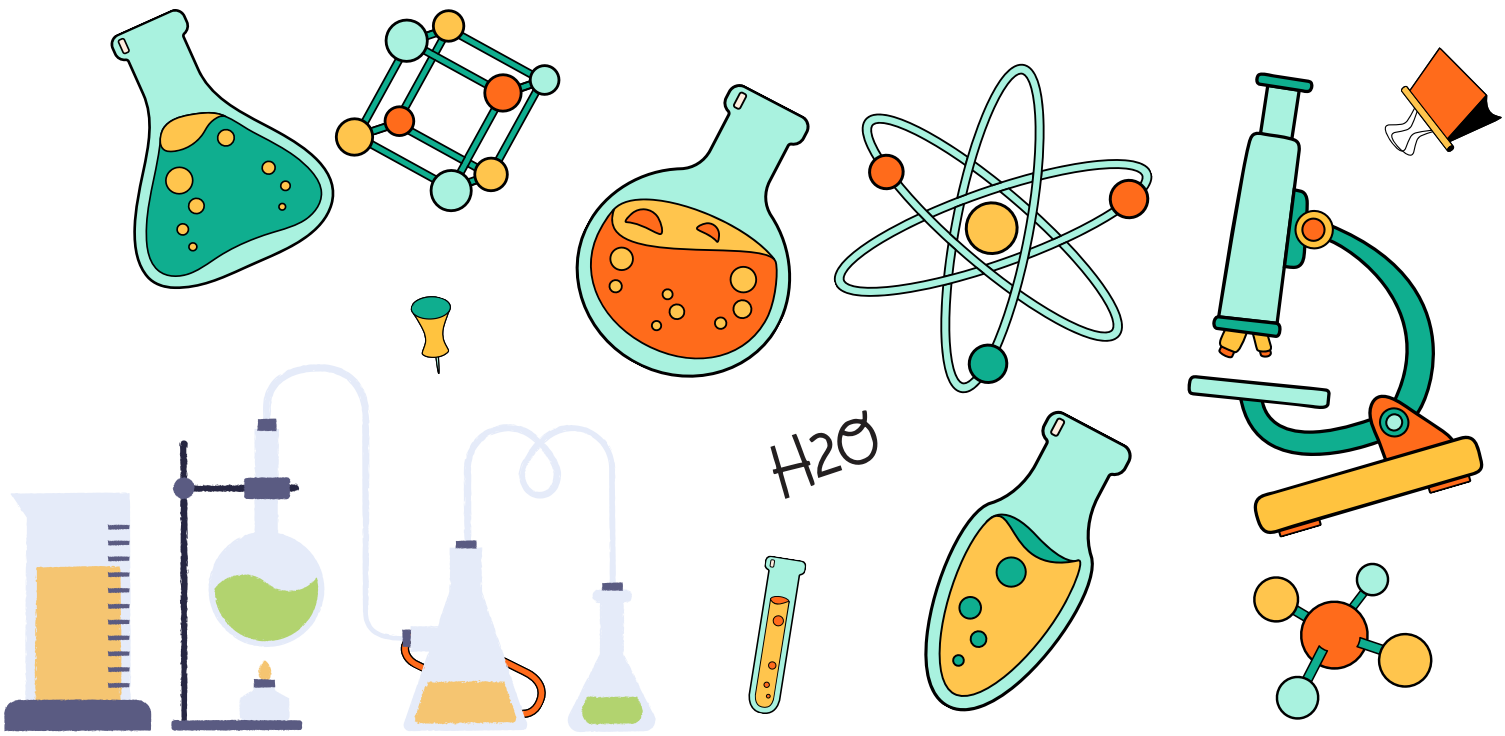


E-LKPD BERBASIS LITERASI

CAMPURAN DAN JENISNYA

IPA FASE -D

KELAS VII

Disusun oleh : Ina Ade Winani, S.Si

MTs Negeri 4 Bogor

CARA MENJELAJAH E-LKPD

1. Buka link yang telah diberikan oleh pengajar.

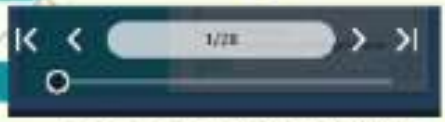
2. Berikut adalah tampilan pada handphone:

Icon ini berfungsi untuk menampilkan lembar secara keseluruhan sehingga dapat langsung menuju halaman yang diinginkan.

Icon ini berfungsi untuk mendownload halaman yang diinginkan ataupun secara keseluruhan

Icon ini berfungsi untuk memperbesar dan memperkecil halaman.

Icon ini berfungsi untuk menampilkan video



Icon ini berfungsi untuk membolak-balikan halaman.

Icon ini berfungsi untuk mencari kata kunci.

Icon ini berfungsi untuk membolak-balikan halaman secara otomatis

LET'S
go

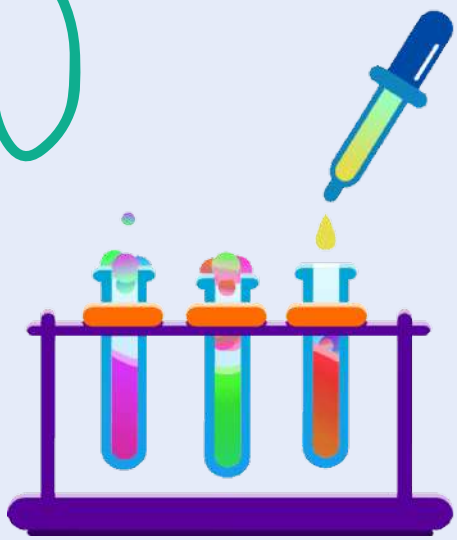
TAHAPAN PEMBELAJARAN INTI

Siswa

Guru

Siswa		Guru
• Mendengarkan penjelasan guru • Menjawab pertanyaan gurui	Stimulasi	• Memberikan pertanyaan yang menantang kepada siswa. • Mendorong siswa untuk berpikir kritis dan kreatif.
Mengidentifikasi masalah yang muncul dari stimulasi dan mendiskusikannya	Identifikasi masalah	• Memandu siswa untuk mengidentifikasi masalah. • Memberikan bantuan jika siswa mengalami kesulitan
• Mengumpulkan data dari berbagai sumber. • Menganalisis data	Pengumpulan data	Mendorong siswa untuk mengumpulkan data dari berbagai sumber.
Menemukan jawaban dari masalah yang dihadapi	Pengolahan data	• Mendorong siswa untuk mengolah data dengan berbagai cara • Memberi bantuan jika siswa mengalami kesulitan
Melakukan pembuktian untuk memastikan kebenaran jawaban yang telah ditemukan.	Pembuktian	• Mendorong siswa untuk melakukan pembuktian. • Memberikan bantuan jika siswa mengalami kesulitan
Menarik kesimpulan dari hasil pembuktian	Kesimpulan	• Mendorong siswa untuk menarik kesimpulan. • Memberikan bantuan jika siswa mengalami kesulitan

Perhatikan demonstrasi yang dilakukan guru, kemudian jawab pertanyaan yang diberikan !

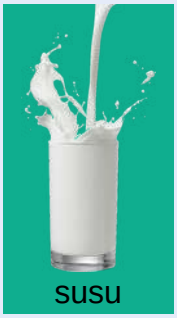


APA ITU CAMPURAN DALAM SAINS?

KONSEP CAMPURAN

Konsep zat campuran sangat penting dalam kehidupan sehari-hari. Kita sering kali menggunakan campuran dalam berbagai hal, mulai dari makanan, minuman, hingga produk-produk yang kita gunakan. Campuran pada umumnya menggabungkan dua zat atau lebih.

es sirop



susu

larutan pasir

AYO SELiDiKi

Sehari-hari tak jarang kita membuat suatu campuran dalam bentuk larutan, suspensi maupun koloid. Seperti contoh setiap pagi menyiapkan susu untuk adiknya. Saat bulan puasa menyiapkan es sirop, dan semasa kecil dulu sering bermain pasir yang dicampur air. Dengan memperhatikan gambar di samping, apakah ada perbedaan antara es sirop, susu, dan larutan pasir ? apa yang berbeda ? mengapa itu terjadi?

Agar kamu dapat memahami konsep Campuran beserta jenisnya, mari simak video berikut :
https://www.youtube.com/watch?v=KHtjnluOHR8

Pengertian Campuran

Campuran merupakan gabungan dua zat atau lebih dengan perbandingan tidak tetap dan tanpa melalui reaksi kimia.

Jenis Campuran

Campuran Homogen

campuran yang memiliki komposisi seragam di seluruh bagian campuran. Campuran ini dikenal sebagai larutan.

Campuran Heterogen

campuran yang memiliki komposisi tidak seragam di seluruh bagian campuran. Ada dua jenis yaitu koloid dan suspensi.

Contoh campuran homogen :

- Larutan gula dalam air
- Larutan garam dalam air
- Larutan sirop
- Udara
- Campuran alkohol dan air
- Campuran bensin dan oli

Contoh Suspensi :

- Suspensi pasir dalam air
- Suspensi kopi dalam air
- suspensi tepung dalam air
- Emulsi minyak dan air
- Campuran kerikil dan pasir
- Campuran es batu dan air

Contoh Koloid :

- susu
- santan
- mayones
- agar-agar
- tinta
- kecap

Perbedaan Larutan, Koloid, dan Suspensi

1. Bersifat homogen
2. Ukuran partikel < 10^{-7} cm (1nm)
3. Terdiri dari satu fase
4. Bersifat Stabil
5. Tidak dapat disaring

1. Terlihat homogen tetapi bersifat heterogen
2. Ukuran partikel 10^{-7} s/d 10^{-5} cm
3. Terdiri dari dua fase
4. Umumnya bersifat Stabil
5. Tidak dapat disaring

1. Bersifat heterogen
2. Ukuran partikel > 10^{-5} cm
3. Terdiri dari dua fase
4. Bersifat tidak stabil
5. Dapat disaring

SOSOK ILMUWAN

Amedeo Avogadro (1776-1856).

Namanya bisa kita temukan pada hukum sains, bilangan kimia, mineral dan bahkan kawah bulan. Sebagai seorang ahli Kimia dan ahli Fisika-Matematika, ia termasuk seorang pelopor.

Penemuan besar Avogadro dikenal sebagai Hukum Avogadro, yang menyatakan bahwa gas-gas dengan volume yang sama, pada suhu dan tekanan sama, memiliki jumlah molekul yang sama pula.

Mengapa hal ini penting? Hukum Avogadro membantu kita membedakan antara molekul dan atom, yang disebut “molekul dasar”. Dalton tidak pernah memperhitungkan perbedaannya, tapi berkat Avogadro, kita tahu lebih banyak.

TES FORMATIF

Petunjuk pengisian :

1. pastikan akun gmail kalian terdaftar di wordwall.com (diingat selalu passward-nya)
2. kerjakan tes formatif pertama dengan kegiatan mencari kata. caranya klik link pada nomor 1, setelah selesai lanjut nomor dua dengan cara yang sama
3. SELAMAT MENGERJAKAN DENGAN SUNGGUH-SUNGGUH DAN NIATKAN UNTUK IBADAH

1

Mencari Kata

Cari 5 kata yang berkaitan dengan materi hari ini, dengan klik link di bawah !

http://wordwall.net/resource/61691704

2